Les alcools aliphatiques saturés

Résumé du cours :

I. Définitions et nomenclature

- Un monoalcool saturé est un composé organique oxygéné dont la molécule comporte un groupe hydroxyle - OH, lié à un arome de carbone ne formant que des liaisons simples avec des atomes de carbone et d'hydrogène.
- La formule générale d'un alcool aliphatique saturé est : $C_nH_{2n+1}-OH$
- Pour déterminer le nom d'un alcool il faut :
  - Choisir la chaine carbonée principale qui est la chaine la plus longue contenant le carbone fonctionnel.
  - La numéroter, tel que l'indice de position attribué au groupe $-OH$ soit le plus faible possible.
  - Indiquer s'il y a lieu la nature et la position des ramifications sur la chaine carbonée principale.
  - Remplacer le « e » final de l'alcane par le suffixe « ol ».

II. Les trois classes d'alcool.

- Les alcools primaires de formule générale : $R-CH_2-OH$
- Les alcools secondaires de formule générale : $R_1-CH(R_2)-OH$

  R_1 et R_2 sont différents de H

Qarray.tn -Aqra Blech- Qarray.tn